



RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

MINISTERE DE L'INDUSTRIE

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

COPIE OFFICIELLE

MECEIVED 88 SEP -7 AM 8:38

D'UNE DEMANDE DE TITRE DE PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE
ENREGISTRÉE A L'INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ

INDUSTRIELLE

LE TITRE A ÉTÉ

19 Août 1983

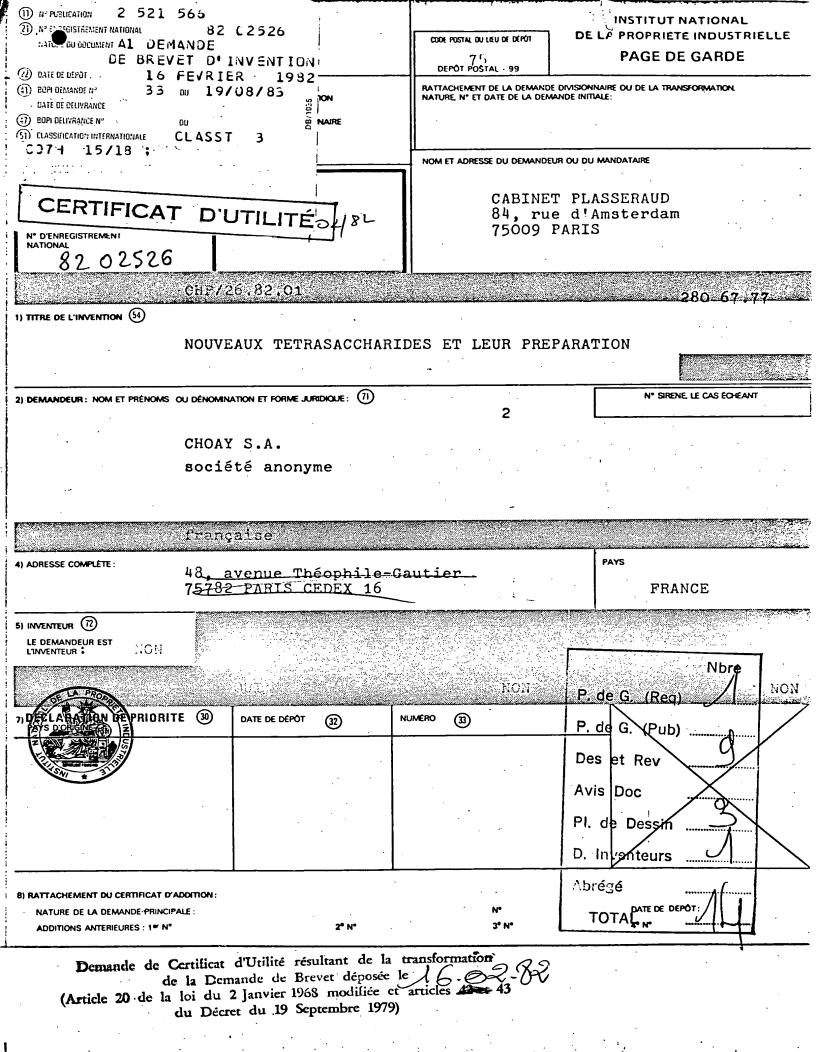
ETABLIE A PARIS, LE. . . 2 3 MARS 1938

Pour le Chef de Service Directeur de l'Institut national de la propriété industrielle

Y. CAMPENON

BA 854 / 060481

INSTITUT N	AMOTT	L de la propr	iété indus	TRIELLE	26 bis, rue	de Léningrad, 7	5800 Paris Cé	dex 08	
DEMANDE DE (voir case cochée)			- 11	OU LIEU DE DEPÒT 75 OSTAL 99		DUPLICATA DE LA REQUETE			
DE CERTIFICAT D'UTILITÉ DE BRE	DEMAND	AT D'ADDITION E DIMSIONNAIRE EN.	NATURE, N°	ENT DE LA DEMA ET DATE DE LA C	DEMANDE INITIA		NSFORMATION		
	DATE DE DEPÔT	16/02/82		CABINET PLASSERAUD 84, rue d'Amsterdam 75009 PARIS					
RÉFÉRENCE DU DEMANDEUR CHP/				DATE DU POUVOIR GÉNÉRAL ET NUMÉRO DE TELEPHONE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE: 280 67.77					
1) TITRE DE L'INVENTION		•		·	1				
NOUV	EAUX	TETRASACCHAF	RIDES ET	LEUR PI	REPARA	TION	•		
	-						NOMBRE DE REVENDICATION	IS:	
2) DEMANDEUR : NOM ET PRÉNOMS OU DÉNOMINATION ET FORME JURIDIQUE :				2		. N° SIREN	IE. LE CAS ÉCHEAN	л	
CHOAY S.A. société anonyme									
3) NATIONALITE:	çaise				 1		<u> </u>		
4) ADRESSE COMPLÈTE: 48, 7578	-Gautier	etier FRANCE							
5) INVENTEUR LE DEMANDEUR EST NON LINVENTEUR	·					· ·			
6) LE DEMANDEUR REQUIERT QUE L'ETABLISSEMENT DE L'AVIS DOCUMENTAIRE GER DIFFERE	OUI	LE DEMANDEUR REQUIERT BENEFICE DU PAIEMENT ÉC DE LA TAXE D'AVIS DOCUM	HELONNÉ	NON	POUR L'IN	AANDEUR BENEFICIE L'INVENTION CONCERNÉE, D'UNE DÉCISION MON DUCTION DES TAUX DE TAXE			
7) GET ARATO NO PRIORITE DAT		DÉPÔT	NUMÉRO	NUMÉRO			-		
8) RATTACHEMENT DU CERTIFICAT D'ADDITION : NATURE DE LA DEMANDE PRINCIPALE : ADDITIONS ANTERIEURES : 1* N°		2° N°		N°		DATE DE DE 4º Nº	PÔT:		
SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DE SON MANDATAIRE	1 _	SIGNATURE DU PREPOSE	A LA RECEPTION	·		IPRES ENRÉGISTREME NDE A L'I.N.P.I.	NT		



INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

DIVISION ADMINISTRATIVE DES BREVETS

DÉSIGNATION DE L'INVENTEUR

(si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

CHP.MTB - 26-82-01

Nº d'enregistrement national

820 2526.

Titre de l'invention :

NOUVEAUX TETRASACCHARIDES ET LEUR PREPARATION

La Demanderesse CHOAY s.a. représentée par son mandataire le CABINET PLASSERAUD, 84, rue d'Amsterdam, 75009 - PARIS -

désigne (nt) en tant qu'inventeur (s) (nom, prénoms, adresse)

Jean CHOAY,
21, rue Saint Guillaume,
75007 - PARIS
Jean-Claude JACQUINET,
1, allée André Gide,
45100 - ORLEANS - LA SOURCE Maurice PETITOU,

Maurice PETITOU,
27, rue du Javelot,
Appt. 201,
75645 - PARIS CEDEX 13 Pierre SINAY,
5, rue Jacques Monot,

45100 - ORLEANS -



Date et

signature (s) du (des) demandeur (s) ou du mandataire

16.02.82

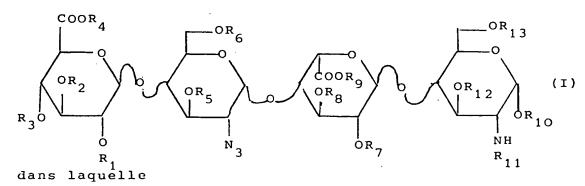
CABINET PLASSERAUD

DI

Meorie

"Nouveaux tétrasaccharides et leur préparation"

L'invention a pour objet de nouveaux tétrasaccharides formés d'un enchaînement de motifs respectivement à structure \sqrt{a} cide D-glucuronique $\sqrt{-1}$ D-glucosamine $\sqrt{-1}$ - \sqrt{a} cide L-iduronique $\sqrt{-1}$ D-glucosamine $\sqrt{-1}$ de formule I :



 $-R_1$ à R_{13} représentent des groupements protecteurs, le cas échéant différents, compatibles,

 $^{
m R}_{
m 1}$ à R $_{
m 3}$, R $_{
m 8}$, R $_{
m 10}$ et R $_{
m 12}$ représentant plus particulièrement un groupe benzyle,

. \mathbf{R}_4 et \mathbf{R}_9 , un groupe alcoyle, en particulier renfermant 1 à 3 atomes de carbone, de préférence un groupe méthyle,

. $\rm R_{5}$ à $\rm R_{7}$ et $\rm R_{13}$, un groupe acyle, en particulier un groupe acétyle, et

.R₁₁ un groupe benzyloxycarbonyle.

Des tétrasaccharides préférés répondent à la formule I ci-dessus dans laquelle R₁ à R₃, R₈, R₁₀ et R₁₂ représentent un groupe benzyle, R₄ et R₉, un groupe méthyle et R₅ à R₇ et R₁₃ un groupe acétyle.

L'invention vise également un procédé de préparation de ces tétrasaccharides.

Ce procédé comprend le couplage d'un disaccharide \underline{A} à structure acide [D-glucuronique] [D-glucosamine] avec un disaccharide \underline{B} à structure [acide L-iduronique] [D-glucosamine].

Ces disaccharides \underline{A} et \underline{B} répondent respectivement aux formules II et III suivantes

10

20

25



dans lesquelles les substituants R_1 à R_{13} présentent les significations données ci-dessus et \underline{X} représente un groupe réactif en particulier un atome d'halogène de préférence du brome.

Pour préparer les tétrasaccharides préférés de l'invention, on met en oeuvre des disaccharides \underline{A} et \underline{B} de formule II et III dans lesquelles R_1 à R_3 , R_8 , R_{10} et R_{12} représentent un groupe benzyle, R_4 et R_9 , un groupe méthyle et R_5 à R_7 et R_{13} un groupe acétyle.

On observera que les disaccharides <u>A</u> et <u>B</u> mis en oeuvre sont des dérivés semi-ouverts, dans lesquels les différentes positions intervenant dans la réaction de glycosylation sont convenablement bloquées par des groupes protecteurs, le cas échéant différents, compatibles, ne réagissant pas dans les conditions de la réaction de glycosylation effectuée.

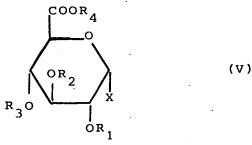
Ces disaccharides ne comportent alors chacun qu'un groupement réactif capable d'autoriser la réaction de glycosylation fecherchée, ce groupement réactif se trouvant sur le carbone anomère en position 1 du motif glucosamine pour le dérivé \underline{A} , et sur le carbone en position 4 du motif acide L-iduronique pour le dérivé \underline{B} .

L'obtention d'un dérivé \underline{A} comportant un tel groupe réactif est avantageusement réalisée par réaction d'un monosaccharide à structure acide D-glucuronique de formule V :

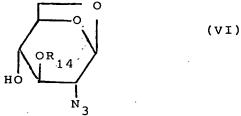


10

15



avec un monosaccharide à structure D-glucosamine de formule VI :



dans lesquels les substituants déjà évoqués présentent les significations données ci-dessus et R_{14} représente un groupement protecteur permettant l'introduction aisée de R_5 et plus spécialement un groupe benzoyle.

On remarquera l'intérêt d'utiliser le monosaccharide de formule V dans lequel les groupes -OH en positions 1 et 6 sont bloquées sous forme anhydro, ce qui permet de disposer durant la synthèse du disaccharide A d'un motif constituant potentiellement un motif ayant une structure D-glucosamine mais n'interférant pas avec les réactions mises en jeu dans la synthèse. Selon un autre aspect, ce bloquage par un groupe anhydro permet l'introduction sur les carbones en positions 1 et 6 des groupements préférés -OCOCH3 par ouverture du pont anhydro et acétylation.

On dispose alors d'un disaccharide dans lequel les différents groupes -OH sont convenablement bloqués et le substituant sur le carbone anomère en position 1 peut être traité aux fins d'introduction du groupement réactif devant intervenir dans la réaciton de glycosylation avec le dérivé \underline{B}_{\bullet}

Pour la préparation de ce dérivé <u>B</u>, on a avantageusement recours au procédé de synthèse décrit dans la demande de brevet FR No 82 01575 déposée le 1er février 1982 au nom de la Demanderesse.

5

10

15



L'invention vise également, en tant qu'intermédiaires, les produits nouveaux mis en oeuvre au cours du procédé de l'invention.

Les composés de l'invention présentent notamment un grand intérêt en tant qu'intermédiaires en synthèse osidique, plus spécialement pour la synthèse d'oligosaccharides constitutifs de l'héparine ou de l'héparane sulfate.

Ils permettent ainsi d'obtenir par voie de synthèse des oligosaccharides à activité anti-Xa (Yin-Wessler) supérieure à celle de l'héparine et à activité USP pratiquement négligeable. Les tests Yin-Wessler et USP sont rappelés notamment dans la demande de brevet FR 78 31357 du 6 novembre 1978 au nom de la Demanderesse.

Les principales étapes et les produits intermédiaires obtenus, qui font donc également partie de
l'invention sont illustrés dans les figures 1 et 2
Les formules chimiques des composés de départ, des composés intermédiaires successivement obtenus et des
composés finaux, données dans ces figures portent des
références numériques, également utilisées pour désigner les mêmes produits dans la description.

Les abréviations utilisées dans ces formules ont les significations suivantes : Ac : un groupe acétyle ; Me : méthyle ; Bn : benzyle ; Bz : benzoyle.

EXEMPLE

SYNTHESE DU DERIVE 4:

Le produit 2 (1g), en solution dans du dichlorométhane (50 ml), est agité en présence de driérite (6g)
et de carbonate d'argent fraîchement préparé (4,5g),
pendant 1 heure sous une atmosphère d'argon. On ajoute
alors l'halogénure 1 (2,8g) dissous dans du dichlorométhane (10 ml). Après 1 heure 1/2 on ajoute à nouveau
2,8g d'halogénure 1. Après une nuit les solides sont

A

5

10

15

20

. 20

30

éliminés par filtration et le résidu obtenu après évaporation des solvants est purifié sur colonne de silice dans le solvant acétate d'éthyle/chloroforme (1/30 ; v/v).

5

On obtient ainsi le produit 4 (866 mg; rendement 42 %). Il est cristallisé dans un mélange hexane/acétate d'éthyle.

P.F.: 104-106°C; $\triangle \sqrt{20} = 0$ ° (c=1; chloroforme).

10

L'analyse élémentaire et le spectre RMN sont conformes à la structure recherchée.

SYNTHESE du DERIVE 6 :

20

15



30

35

Le dérivé 4, (1,5g) est dissous dans un mélange de chloroforme et de méthanol (1/1 ; v/v).On ajoute ensuite 2 ml de méthanolate de sodium (2M dans méthanol). Après 20 minutes, la solution est neutralisée par addition de résine Dowex 50 conduisant au dérivé 5 qui n'est pas isolé. Après filtration et évaporation, une méthylation classique par le diazométhane dans l'éther permet de réestérifier la fraction d'acide carboxylique éventuellement libéré. Après évaporation le résidu est traité par un mélange de pyridine (20 ml)et d'anhydride acétique (2ml) pendant une nuit. Après évaporation, le résidu est cristallisé dans de l'acétate d'éthyle/hexane donnant le produit 6 (1,125g; rendement 81,6%).

P.F.: $103-105^{\circ}C$; $\sqrt{2}$ =+5,2° (c = 1;

L'analyse élémentaire et le spectre RMN sont conformes à la structure recherchée.

En variante, on prépare le dérivé 6 en opérant comme décrit ci-dessus mais en mettant en oeuvre le dérivé 3 au lieu du dérivé 2.

SYNTHESE du DERIVE 7 :

chloroforme).

Le composé 6 (1g) est dissous dans l'anhydride acétique (10ml) puis refroidi à -20°C sous

argon. A la solution froide, on ajoute de l'acide sulfurique concentré (100 µl). Après 30 minutes, le mélange réactionnel est dilué par du chloroforme (150 ml) puis versé sur une solution aqueuse de bicarbonate de sodium (26,5 g dans 400 ml). A la fin du dégagement gazeux la phase chloroformique est lavée deux fois avec une solution saturée de NaCl puis séchée et concentrée. Après chromatographie sur silide (50 g) dans un mélange d'acétate d'éthyle et de chloroforme 1/20 v/v, on obtient le composé 7 (995 mg; rendement 86,7%).

Ce composé se présente sous forme d'une mousse blanche.

Le spectre et l'analyse élémentaire confirment l'obtention de la structure recherchée. SYNTHESE du DERIVE 8 :

A du tétrabromure de titane (213 mg) on ajoute une solution du dérivé 7 (0,2g) dans du dichlorométhane/acétate d'éthyle (9/1; v/v 4 ml). Après une nuit sous agitation suivie d'une dilution par du dichlorométhane, on verse sur un mélange eau glace (50 ml), puis on lave avec deux fois 50 ml d'eau glacée. Après séchage et évaporation le sirop obtenu est chromatographié sur silice dans le solvant acétate d'éthyle/chloroforme 1/20; v/v. On obtient ainsi le dérivé 8 avec un rendement de 25 à 50%.

Spectre de RMN : $(ppm,CDCl_3)$: 2,04 ; 2,11 : 2 singulets de 3 protons 2-OAc ; 3,7 : 1 singulet de 3 protons COOMe ; 6,33 : 1 doublet de 1 proton H_1 : $J_{1,2} = 3,5$ Hz.

SYNTHESE du DERIVE 10

Une solution de bromure <u>8</u> (50 mg,60 µM) et de l'alcool <u>9</u> (43 mg, 50 µM) dans du dichlorométhane anhydre (1ml) est agitée à l'abri de la lumière sous atmosphère d'argon sec en présence de tamis moléculaire

20

10

15



30

10

4 Å (poudre, 100 mg) pendant 15 minutes. Après refroidissement à - 10°C, de la sym-collidine (11 µl, 80 µM) et du trifluorométhanesulfonate d'argent (triflate d'Ag, 18 mg, 70 µM) sont ajoutés successivement, et l'agitation est maintenue dans ces conditions pendant 3 heures. Le mélange réactionnel est alors dilué avec du dichlorométhane (30 ml), les solides sont essorés, et le filtrat est lavé avec une solution 0,1 M d'acide chlorhydrique glacée, avec de l'eau, avec une solution aqueuse saturée d'hydrogénocarbonate de soidum, avec de l'eau, séché (sulfate de sodium), filtré et évaporé.

Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (7 g). L'élution par le mélange hexane-acétate d'éthyle (4 :3, v/v) donne 56 mg de tétrasaccharide 10 (rendement 70%) sous forme d'un verre incolore qu'il n'a pas été possible de cristalliser.

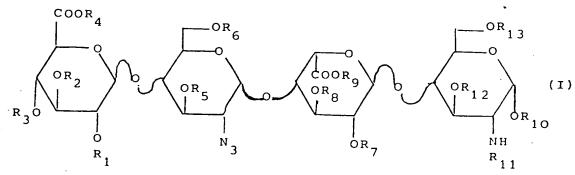
Caractéristiques du spectre RMN:

(270 MH_z, CDCl₃): S: 7,25 (m,35 H, 7 Ph);
5,35 (d.ded.,1 H, H₃" J₂",3": H_z, J₃",4" 9 Hz);
5,27 (d., 1H,H₁, J₁",2": 3.5H); 4.31(d., 1H, H₁ J₁ 2:
7,5 H_z);
3,68 (s, 3H, COOMe IDO); 3,59 (s, 3H,COOMe gluco);
3,37 (d.de d., 1H, H₂ J₁", 2": 7,5 H_z, J₂"; 3": 9.5H_z);
3,18 (d.de d., 1H, H", J₁", 2": 3,5 H_z, J₂"; 3": 11 Hz);
25 2,06 et 1,97 (2s, 9 et 3 H, 4 OAc).

Ce spectre est reporté sur la figure 3.

REVENDICATIONS

1. Tétrasaccharides, caractérisés en ce qu'ils sont formés d'un enchaînement de motifs à structure acide D-glucuronique-p-glucosamine-acide L-iduronique-p-glucosamine, de formule I



dans laquelle :

5

10

- R 1 à R 13 représentent des groupements protecteurs, le cas échéant, différents, compatibles,

R₁ a R₃, R₈, R₁₀ et R₁₂ représentent plus particulièrement un groupe benzyle.

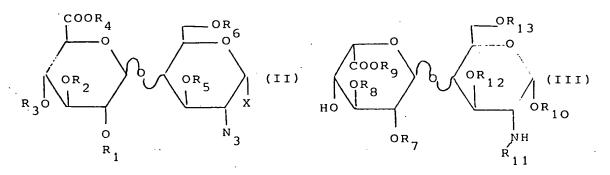
l'ièrement un groupe benzyle.

R₄ et R₉, un groupe alcoyle, en particulier renfermant 1 à 3 atomes de carbone, de préférence un groupe méthyle.

 $\, \cdot ^{R}{}_{5} \,\, \stackrel{\text{a}}{\text{a}} \,\, ^{R}{}_{7} \,\, \stackrel{\text{et R}}{}_{13}, \,\, \text{un groupe acyle, en particulier un groupe acétyle, et}$

 \cdot R $_{11}$ un groupe benzyloxycarbonyle.

2. Procédé de préparation de tétrasaccharides selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il comporte la réaction du disaccharide A avec le disaccharide B, de formules II et III respectives :



dans lesquelles les substituants R_1 à R_{13} présentent les significations données ci-dessus et \underline{x} représente un groupe réactif en particulier un atome d'halogène, de préférence du brome, dans des conditions permettant leur couplage.



FIGURE 1

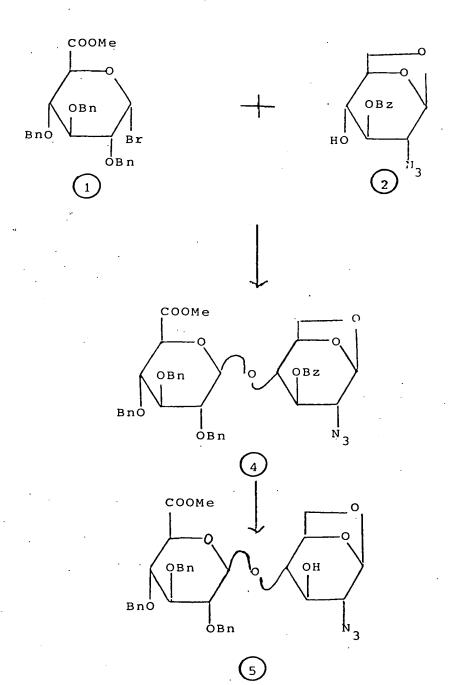


FIGURE 2

